

1/7/1
DIALOG(R) File 351:Derwent WPI
(c) 2001 Derwent Info Ltd. All rts. reserv.

013252601

WPI Acc No: 2000-424484/200037

Enzymatic oxidation system, e.g. for lignin oxidation, bleaching, chemical synthesis or waste water treatment, comprises a manganese oxidase, an oxidizing agent and manganese ions

Patent Assignee: CONSORTIUM ELEKTROCHEM IND GMBH (CONE)

Inventor: CANDUSSIO A

Number of Countries: 030 Number of Patents: 003

Patent Family:

Patent No	Kind	Date	Applicat No	Kind	Date	Week
DE 19909546	C1	20000629	DE 1009546	A	19990304	200037 B
WO 200052257	A1	20000908	WO 2000EP1290	A	20000217	200045
AU 200029119	A	20000921	AU 200029119	A	20000217	200065

Priority Applications (No Type Date): DE 1009546 A 19990304

Patent Details:

Patent No	Kind	Lan	Pg	Main IPC	Filing Notes
-----------	------	-----	----	----------	--------------

DE 19909546	C1	10		C12P-001/00	
-------------	----	----	--	-------------	--

WO 200052257	A1	G		D21C-009/147	
--------------	----	---	--	--------------	--

Designated States (National): AU BR CA CN ID JP KR NO PL RU UA US

Designated States (Regional): AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LU
MC NL PT SE

AU 200029119 A D21C-009/147 Based on patent WO 200052257

Abstract (Basic): DE 19909546 C1

NOVELTY - System for mediator-dependent enzymatic oxidation comprises a manganese oxidase, an oxidizing agent selected from oxygen and oxygen-containing compounds, and a mediator selected from compounds containing manganese (Mn) ions.

DETAILED DESCRIPTION - An INDEPENDENT CLAIM is also included for a process, for oxidizing a substrate, in which Mn²⁺ is directly oxidized to Mn³⁺ with a manganese oxidase in the presence of oxygen and optionally a complexing agent and the Mn³⁺ oxidizes the substrate and is reduced to Mn²⁺, which is then available for direct oxidation with the manganese oxidase.

USE - The system can be used e.g. for oxidizing lignin in paper and cellulose manufacture, as an oxidizing system in laundry and dishwasher detergents, for enzymatic bleaching of dyes and textiles, for inhibiting dye transfer in the wash, for specific oxidation of target organic molecules in chemical synthesis, for oxidative waste water treatment, for degradation of chlorinated hydrocarbons and polycyclic aromatic hydrocarbons, and for coal liquefaction.

ADVANTAGE - The system operates by direct oxidation of Mn²⁺ to Mn³⁺ without the need for a redox cascade involving phenolic compounds.

pp; 10 DwgNo 0/0

Derwent Class: D16; D25; E19; F09

International Patent Class (Main): C12P-001/00; D21C-009/147

International Patent Class (Additional): C11D-003/386; C12N-009/02;
D21C-005/00; D21C-009/10

?



26 JUL 2001

COLWORTH



⑯ BUNDESREPUBLIK

DEUTSCHLAND



DEUTSCHES
PATENT- UND
MARKENAMT

⑯ Patentschrift

⑯ DE 199 09 546 C 1

⑯ Int. Cl. 7:

C 12 P 1/00

// C12P 7/24, D21C

9/10, C11D

3/395, D06L

3/00

⑯ Aktenzeichen: 199 09 546.9-42

⑯ Anmeldetag: 4. 3. 1999

⑯ Offenlegungstag: -

⑯ Veröffentlichungstag
der Patenterteilung: 29. 6. 2000

Innerhalb von 3 Monaten nach Veröffentlichung der Erteilung kann Einspruch erhoben werden

⑯ Patentinhaber:

Consortium für elektrochemische Industrie GmbH,
81379 München, DE

⑯ Erfinder:

Candussio, Anton, Dr. Dipl.-Biologe, 81825
München, DE

⑯ Für die Beurteilung der Patentfähigkeit in Betracht
gezogene Druckschriften:

DE 197 08 670 A1

Chemical Abstracts Vol. 130, Nr. 42642;
Chemical Abstracts Vol. 128, Nr. 125169;
Chemical Abstracts Vol. 106, Nr. 209883;
Chemical Abstracts Vol. 109, Nr. 225090;
Chemical Abstracts Vol. 91, Nr. 207062;

⑯ Mehrkomponentensystem zur enzymkatalysierten Oxidation von Substraten sowie Verfahren zur
enzymkatalysierten Oxidation

⑯ Mehrkomponentensystem zur mediatorabhängigen
enzymatischen Oxidation, umfassend einen Oxidations-
katalysator, ein Oxidationsmittel und einen Mediator, da-
durch gekennzeichnet, daß
a) der Oxidationskatalysator ausgewählt ist aus der Grup-
pe der Manganoxidasen,
b) das Oxidationsmittel ausgewählt ist aus der Gruppe
Sauerstoff und sauerstoffhaltige Verbindungen,
c) der Mediator ausgewählt ist aus der Gruppe der Verbin-
dungen, die Mn-Ionen enthalten.

DE 199 09 546 C 1

DE 199 09 546 C 1

Beschreibung

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Mehrkomponentensystem zur mediatorabhängigen enzymkatalysierten Oxidation von Substraten sowie Verfahren zur enzymkatalysierten Oxidation.

5 Mehrkomponentensysteme zur mediatorabhängigen enzymkatalysierten Oxidation von Substraten sowie entsprechende Verfahren sind prinzipiell bekannt. Mediatoren sind in diesem Zusammenhang generell solche Verbindungen, die von Oxidoreduktasen oxidiert werden können, also zunächst ebenfalls Substrate von enzymatischen Oxidationskatalysatoren. Besonders ausgezeichnet sind Mediatoren nun dadurch, daß die oxidierte Form des Mediators (der aktivierte Mediator, zum Beispiel ein Mediatorradikal oder ein Mediatorkation) eine ausreichend lange Lebensdauer hat, um von der 10 Oxidoreduktase zum eigentlichen Substrat des Oxidationssystems zu diffundieren und mit diesem zu interagieren. Bei der Interaktion zwischen aktiviertem Mediator und Substrat wird das Substrat vom Mediator oxidiert. Durch die Oxidation des Substrates kann der Mediator entweder regeneriert (katalytisches Oxidationssystem) oder inaktiviert (stöchiometrisches Oxidationssystem) werden. Wird der Mediator regeneriert, steht er für einen neuen Katalysezyklus zur Verfügung. Die vom Substrat durch den Mediator auf die Oxidoreduktase übertragenen Elektronen werden wie bei direkten 15 enzymatischen Oxidationsverfahren auf terminale Elektronenakzeptoren wie Sauerstoff oder Peroxid übertragen.

Bei Verfahren bei denen Peroxid (direkt oder aus Vorstufen freigesetzt) als terminaler Elektronenakzeptor dient, können nur Peroxidasen als Oxidoreduktasen verwendet werden. Eine Reihe solcher Verfahren sind zwar bekannt, sie sind jedoch mit zahlreichen Nachteilen behaftet:

20 Peroxidasen sind in der Herstellung zu teuer um eine Verwendung in technischen Prozessen wie der Papierbleiche oder in Waschmitteln zu finden. Ferner ist die Zudosierung von Peroxidasen problematisch, denn in den für die Wirksamkeit des Verfahrens notwendigen Konzentrationen wirkt Peroxid inaktivierend auf die Peroxidase. Viele der als Mediatoren für Peroxidasen beschriebene Verbindungen sind technisch nicht einsetzbar, weil sie stark gefärbt sind, toxikologisch oder ökotoxikologisch bedenklich sind, nicht oder nur schlecht bioabbaubar sind und nicht in ausreichenden Mengen oder billig genug verfügbar sind. Verfahren bei denen Peroxid als terminaler Elektronenakzeptor dient, sind daher für 25 einen wirtschaftlich sinnvollen technischen Einsatz bisher nicht geeignet.

Bei Verfahren bei denen Sauerstoff als terminaler Elektronenakzeptor für die aus dem zu oxidierenden Substrat stammenden Elektronen dient, werden Oxidasen als Oxidoreduktasen verwendet. Es sind zwei Gruppen von Oxidasen beschrieben, die in mediatorabhängigen enzymatischen Oxidationsverfahren eingesetzt werden können: Laccasen (Bouillon & Paice (1990) FEBS LETTERS Vol 267 (1), p. 99-102, WO 94/29510) und Tyrosinases (WO 94/29510). Anders als bei Peroxidasen, bei denen eine prosthetische Hämgruppe als redoxaktives Zentrum wirkt, wird der Elektronentransfer bei Laccasen und Tyrosinases durch vier in vier entsprechenden Kupferbindedomänen dieser Oxidasen koordinierte Kupferionen ('blue copper'-Oxidasen) katalysiert. Dabei werden nacheinander insgesamt vier Elektronen von Mediatoren aufgenommen, die dann in einem Vierelektronentransfer auf molekularen Sauerstoff übertragen werden. Der Sauerstoff wird dabei zu Wasser reduziert, die Oxidase wird für einen neuen Reaktionszyklus regeneriert. Eine Reihe von 30 Mediatoren, die den Elektronentransfer vom zu oxidierenden Substrat auf die Oxidasen katalysieren, sind beispielsweise in WO 94/29510, WO 97/06244, WO 96/10079 oder WO 95/01426 beschrieben.

35 Es ist bekannt, diese mediatorabhängigen enzymatischen Oxidationsverfahren mit Oxidasen und Sauerstoff zur Kohleverflüssigung (WO 94/29510), zur Zellstoffbleiche (WO 94/29510), zur organischen Synthese (Potthast et al. (1995) J. Org. Chem., Vol. 60, p. 4320-4321) als Bleichsystem in Waschmitteln und Geschirrspülmitteln (WO 97/06244), zur Jeansbleiche (WO 96/12846), zur Verhinderung eines Farbtransfers bei der Wäsche (WO 98/23716) oder zum Abbau polzyklischer aromatischer Kohlenwasserstoffe (Johannes et al. (1996) Appl. Microbiol. Biotechnol., Vol. 46, p. 313-317) zu verwenden:

40 Da jedoch die Mediatoren Eigenschaften aufweisen, die einem technischen Einsatz entgegenstehen, haben auch die enzymatischen Oxidationsverfahren, die Oxidasen verwenden, gravierende Nachteile:

45 – Das in WO 94/29510 als besonders wirksamer Mediator beschriebene HBT ist nicht biologisch abbaubar (Amann (1997) 9th Int. Symp. on Wood and Pulp. Chem., F4-1-F4-5).

– Viele Mediatoren wie HBT und Violursäure inaktivieren in ihrer aktiven Form die verwendeten Oxidasen (Amann (1997) 9th Int. Symp. on Wood and Pulp. Chem., F4-1-F4-5) und benötigen daher einen hohen Enzymeinsatz im jeweiligen Verfahren.

50 – Eine Gruppe sehr aktiver Mediatoren ist gekennzeichnet durch eine N-O-Gruppierung und enthält damit mind. ein N-Atom pro Mediatormolekül (WO 94/29510). Daraus ergeben sich die beim Einsatz N-O-haltiger Verbindungen bekannte Probleme bezüglich Toxizität und Bioabbaubarkeit. Biologische Abwasserreinigungssysteme in der Zellstoffindustrie können zudem häufig keine zusätzlichen N-Frachten verarbeiten.

55 – Einige der Mediatoren wie z. B. ABTS bilden stark gefärbte Radikale und führen daher zu einer ungewollten Verfärbung des zu oxidierenden Substrates.

– Die meisten der Mediatoren enthalten N- oder S-Atome und sind daher in der Herstellung relativ teuer.

60 Diese Nachteile limitieren bisher auch einen breiten technischen Einsatz solcher Systeme zur Oxidation von Substraten.

65 Von Archibald & Roy (Archibald & Roy (1992) Appl. Environ. Microbiol. Vol. 58, p. 1496-1499) wurde ein Verfahren beschrieben, bei dem eine Redoxkaskade bestehend aus Phenolen und Mn^{2+}/Mn^{3+} als Mediator zwischen Oxidase und dem zu oxidierenden Substrat wirkt. Als terminalen Elektronenakzeptor verwendet das System Sauerstoff. Als Oxidase wird eine Laccase verwendet. Als primäres Substrat werden von der Laccase zunächst Phenole wie m-Hydroxybenzoësäure oder m-Cresol oxidiert. In Gegenwart von Komplexbildnern wie Pyrophosphat-Ionen kann dann sekundär unter Beteiligung der oxidierten Phenole Mn^{2+} zu Mn^{3+} oxidiert werden. Für dieses System konnte nicht gezeigt werden, daß auch nicht-phenolische Substrate oxidiert werden können. Auch konnte mit einem System, bei dem nur Laccase, Mn^{2+} und ein Komplexbildner zur Ligninoxidation eingesetzt wurde, eine Delignifizierung nicht nachgewiesen werden. Dies

mediatorabhängige enzymatische Oxidationssystem stellt technisch keine wesentliche Verbesserung gegenüber den anderen genannten Systemen dar, weil es an Stelle der Mediatoren nun eine Kombination aus Phenolen, Komplexbildnern und Mn-Ionen verwendet und die obligate Verwendung von phenolischen Mediatoren aus toxikologischen Gründen dem Einsatz des Verfahrens im Wege steht. Ferner verhindern auch die langen Reaktionszeiten von > 15 h einen praktischen Einsatz dieses Systems.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es ein Mehrkomponentensystem für eine mediatorabhängige enzymatische Oxidation von Substraten bereitzustellen, welche die Nachteile der bekannten Mehrkomponentensysteme nicht aufweist und daher eine einfache und kostengünstige Umsetzung des zu oxidierenden Substrats ermöglicht.

Die Aufgabe wird gelöst durch ein Mehrkomponentensystem umfassend einen Oxidationskatalysator, ein Oxidationsmittel, und einen Mediator, dadurch gekennzeichnet, daß

- a) der Oxidationskatalysator ausgewählt ist aus der Gruppe der Manganoxidinasen,
- b) das Oxidationsmittel ausgewählt ist aus der Gruppe Sauerstoff und sauerstoffhaltige Verbindungen,
- c) der Mediator ausgewählt ist aus der Gruppe der Verbindungen, die Mn-Ionen enthalten.

Vorzugsweise umfaßt das erfundungsgemäße Mehrkomponentensystem einen Komplexbildner, der ausgewählt ist aus der Gruppe der Komplexbildner, die Mn-Ionen komplexieren können.

Im Sinne der vorliegenden Erfindung sind unter Manganoxidinasen solche Oxidasen zu verstehen, die Mn oder Mn-Ionen direkt oxidieren und die dabei gewonnenen Elektronen auf Sauerstoff übertragen. Vorzugsweise handelt es sich um solche Oxidasen, die in Gegenwart von Sauerstoff und Komplexbildnern in der Lage sind, Mn^{2+} zu Mn^{3+} zu oxidieren. Bevorzugt sind Manganoxidinasen, die als redoxaktive katalytische Gruppe Kupferionen enthalten.

Manganoxidinasen können beispielsweise aus bekannten Mikroorganismen gewonnen werden. Dazu werden solche Mikroorganismen unter Bedingungen, unter denen sie Manganoxidinasen bilden, angezogen. In der erfundungsgemäßen Zusammensetzung können als Manganoxidinasen im einfachsten Fall mechanisch, enzymatisch oder chemisch aufgeschlossene Zellpräparationen der kompletten manganoxidase-haltigen Mikroorganismen eingesetzt werden. Es ist jedoch ebenso möglich, manganoxidase-haltige Kulturüberstände oder isolierte Manganoxidinasen einzusetzen.

Manganoxidinasen werden zum Beispiel gebildet von Leptothrix discophora, Bacillus SG-1 und Pseudomonas sp. (Nelson et al. (1989) Beveridge & Doyle (eds.) Metal ions and bacteria, John Wiley and Sons, Inc., New York, p. 383-411). Die für die Manganoxidinasen aus Leptothrix discophora und Bacillus SG-1 kodierenden Gene sind kloniert und sequenziert (Corstjens et al. (1997) Geomicrobiol. Journal, Vol. 14, p. 91-108 und von Waasbergen et al. (1996) Journal of Bacteriology, Vol. 178 (12), p. 3517-3530). Beide Gene kodieren für Proteine, die die aus 'blue copper' - Oxidasen bekannten, kupfer-bindenden Sequenzmotive enthalten und deren Manganoxidase - Aktivität durch Kupferzugabe erhöht wird.

Neben den genannten Manganoxidase - produzierenden Mikroorganismen können auch andere Mikroorganismen als Quelle für Manganoxidinasen verwendet werden. So können z. B. bei Mikroorganismen bei denen die Manganoxidase in die Spore eingeschlossen wird wie z. B. Bacillus SG-1, auch die isolierten Sporen als Enzymquelle im erfundungsgemäßen Verfahren eingesetzt werden.

Es können ferner Manganoxidinasen verwendet werden, die mit rekombinanten Produktionsverfahren erzeugt wurden. Unter rekombinanten Produktionsverfahren sind dabei alle Verfahren zu verstehen, bei denen die für Manganoxidinasen kodierenden Gene aus den natürlichen Produzenten isoliert werden und dann mit bekannten Methoden in geeignete Produktionsstämme, bei denen es sich auch um die ursprünglichen Enzymproduzenten handeln kann, eingebracht wurden.

Als Mediator dienen in der erfundungsgemäßen Zusammensetzung Manganionen. Diese können in beliebiger Oxidationsstufe in den Prozeß eingesetzt werden.

Vorzugsweise werden Manganionen der Oxidationsstufe +2 oder +3 eingesetzt.

Mangan der Oxidationsstufe +2 wird bevorzugt in Form von Mangansulfat oder Manganchlorid eingesetzt. Mangan der Oxidationsstufe +3 wird bevorzugt in Form löslicher Mangankomplexe eingesetzt. Beispiele für solche Mangankomplexe sind Mangan/Formiat, Mangan/Laktat, Mangan/Oxalat oder Mangan/Mannolat.

Der Mediator, (z. B. das Mn^{3+} Ion) nimmt ein Elektron von der zu oxidierenden Substanz auf. Die Substanz wird dadurch oxidiert, und das Mn Ion selbst reduziert (z. B. zu Mn^{2+} Ion). In dieser Form transportiert das Mn-Ion das aufgenommene Elektron zur Manganoxidase, gibt es dort ab und oxidiert wieder zur anfänglichen Oxidationsstufe (z. B. zum Mn^{3+} Ion). Der Manganoxidase dient Sauerstoff als Oxidationsmittel und damit als terminaler Elektronenakzeptor.

Der Sauerstoff kann mittels bekannter chemischer oder enzymatischer sauerstoffgenerierender Systeme direkt in der Reaktion erzeugt werden. Er kann ebenso durch elektrische Hydrolyse von Wasser erzeugt werden, oder er kann direkt gasförmig oder flüssig eingesetzt werden.

Bevorzugt wird Sauerstoff entweder direkt gasförmig oder in Form von flüssigem Sauerstoff oder als sauerstoffhaltiges Gasgemisch wie zum Beispiel Luft eingesetzt. Besonders bevorzugt wird Sauerstoff als sauerstoffhaltiges Gasgemisch wie zum Beispiel Luft eingebracht.

Vorzugsweise wirkt das von Manganoxidinasen durch direkte Oxidation von Mn^{2+} gebildete Mn^{3+} in Gegenwart eines Komplexbildners.

Als Komplexbildner sind vorzugsweise solche Verbindungen geeignet, die Mn^{3+} komplexieren und dadurch stabilisieren.

Bevorzugt werden Komplexbildner eingesetzt, die keinen Stickstoff enthalten, leicht bioabbaubar und toxikologisch unbedenklich sind. Solche Komplexbildner sind beispielsweise Formiat, Laktat, Malonat oder Oxalat.

Das erfundungsgemäße System weist folgende Vorteile gegenüber bekannten Systemen auf:

- Die Problematik der Inaktivierung der Oxidoreduktasen wie sie z. B. bei Verwendung von Peroxid als Elektronenakzeptor vorkommt tritt bei der erfundungsgemäßen Zusammensetzung nicht auf, da Sauerstoff als Oxidationsmittel und damit als terminaler Elektronenakzeptor dient.
- Sauerstoff kann technisch einfach und in ausreichenden Mengen dosiert werden.

- Manganoxidasen benötigen für ihre Aktivität im Gegensatz zu Peroxidasen und auch Mangan-Peroxidasen bekanntermaßen keine prosthetischen Gruppen wie z. B. Häm-Gruppen. Damit sind Manganoxidasen in üblichen Produktionssystemen in technischem Maßstab problemlos herzustellen.
- 5 – Das erfundungsgemäße System benötigt keine N- oder Shaltigen oder farbige oder schlecht bioabbaubare oder toxisch bedenkliche Mediatoren. Als redoxaktiver Mediator dienen nur Mangan Ionen, die zwischen zwei Oxidationsstufen, vorzugsweise den Oxidationsstufen 2^+ und 3^+ wechseln. Eine Inaktivierung dieses Mangan-Mediators kann im Gegensatz zur Inaktivierung von bekannten Mediatoren z. B. durch eine chemische Veränderung nicht stattfinden.
- 10 Die erfundungsgemäße Zusammensetzung lässt sich zur Oxidation unterschiedlichster Substrate einsetzen. Bevorzugt lassen sie sich zur Oxidation solcher Substrate einsetzen, die mittels Mn Ionen oxidiert werden können. Besonders bevorzugt lassen sie sich zur Oxidation solcher Substrate einsetzen, die mittels Mn^{3+} Ionen oxidiert werden können.
- 15 Das erfundungsgemäße Mehrkomponentensystem eignet sich beispielsweise als Bleichsystem in Waschmitteln und Geschirrspülmitteln, zur Zellstoffbleiche, zur Jeansbleiche, zur Behandlung von Abwasser, zur organischen Synthese, zur Verhinderung eines Farbtransfers bei der Wäsche oder zum Abbau polyzyklischer aromatischer Kohlenwasserstoffe. Eine weitere Einsatzmöglichkeit ist beispielsweise die Kohleverflüssigung.
- 20 Entsprechende Verfahren sind im Stand der Technik für mediatorabhängige enzymatische Oxidationsverfahren mit Oxidasen und Sauerstoff beschrieben.
- 25 Es ist dem Fachmann ein leichtes, die jeweils bekannten Verfahren unter Nutzung der in der vorliegenden Anmeldung genannten Komponenten und Verfahrensbedingungen zu modifizieren um die erfundungsgemäße Zusammensetzung für die genannten Zwecke zu verwenden.
- Die vorliegende Erfindung betrifft ferner ein Verfahren zur Oxidation eines Substrats dadurch gekennzeichnet, daß eine Manganoxidase in Anwesenheit von Sauerstoff und ggf. eines Komplexbildners für Mn-Ionen durch direkte Mn^{2+} Oxidation Mn^{3+} bildet, das Mn^{3+} Ion das Substrat oxidiert, dabei selbst zu Mn^{2+} reduziert wird und wiederum zur direkten Oxidation durch die Manganoxidase zur Verfügung steht.
- 30 Im erfundungsgemäßen Verfahren wird das Substrat vorzugsweise in Form einer wässrigen Lösung, Mischung oder Suspension eingesetzt.
- 35 Im erfundungsgemäßen Verfahren werden vorzugsweise zwischen 0,001 und 50 Milligramm aktive Manganoxidase pro Liter Reaktionsvolumen eingesetzt.
- 40 Die Manganoxidase wird vorzugsweise in granulärer Form, als Lösung, als Suspension oder mit einem Trägermaterial in den Reaktionsansatz eingebracht.
- 45 Besonders bevorzugt wird die Manganoxidase in Form einer Suspension, die zwischen 0,5 und 50 Gewichtsprozent Enzym in einem nichtionischen Detergent enthält, in den Reaktionsansatz eingebracht.
- 50 Im erfundungsgemäßen Verfahren wird vorzugsweise Mangan der Oxidationsstufen Mn^{2+} oder Mn^{3+} als Redoxmediator verwendet. Manganionen der Oxidationsstufe 2+ oder 3+ können direkt in dieser Oxidationsstufe eingesetzt werden oder aus Manganionen anderer Oxidationsstufen wie Mn^{4+} oder Mn^{7+} im Prozeß erzeugt werden.
- 55 Mangan der Oxidationsstufe +3 wird bevorzugt in Form löslicher Mangankomplexe wie Mangan/Formiat, Mangan/Laktat, Mangan/Oxalat oder Mangan/Mannolat dem Reaktionsansatz zugesetzt.
- 60 Bevorzugt wird im erfundungsgemäßen Verfahren Mangan der Oxidationsstufe +2 eingesetzt. Besonders bevorzugt wird Mangansulfat oder Manganchlorid verwendet.
- 65 Im erfundungsgemäßen Verfahren werden Manganionen in Konzentrationen zwischen 0,005 mM bis 50 mM verwendet. Bevorzugt werden Manganionen in Konzentrationen zwischen 0,05 mM und 5 mM und besonders bevorzugt in Konzentrationen zwischen 0,1 mM und 1 mM verwendet.
- 70 Je nach konkreter Anwendung kann das benötigte Mangan bereits im zu oxidierenden Substrat enthalten sein. Ein Beispiel für ein erfundungsgemäßes Verfahren, bei dem in der Regel keine externen Manganionen zugesetzt werden müssen, ist die Zellstoffbleiche. Holz und der daraus gewonnene Zellstoff enthält häufig bereits natürlicherweise eine für das erfundungsgemäße Oxidationsverfahren ausreichend hohe Menge an Manganionen.
- 75 Im erfundungsgemäßen Verfahren wird Sauerstoff vorzugsweise mit einem Partialdruck von 0,05-5 bar eingesetzt. Besonders bevorzugt wird Sauerstoff mit einem Partialdruck von 0,1 bis 2,5 bar eingesetzt. Insbesondere bevorzugt wird Sauerstoff mit einem Partialdruck von 0,2 bis 1 bar eingesetzt.
- 80 Im erfundungsgemäßen Verfahren werden die genannten Komplexbildner vorzugsweise in Konzentrationen zwischen 1 mM bis 500 mM verwendet. Bevorzugt werden geeignete Komplexbildner in Konzentrationen zwischen 5 mM und 100 mM und besonders bevorzugt in Konzentrationen zwischen 10 mM und 50 mM verwendet.
- 85 Das erfundungsgemäße Oxidationsverfahren kann zur Oxidation von allen Verbindungen verwendet werden, die durch Mn^{3+} -Ionen oxidierbar sind. Erfundungsgemäße Verfahren können zum Beispiel verwendet werden zur Ligninoxidation bei der Papier und Zellstoffherstellung, als Oxidationssystem in Waschmitteln und Geschirrspülmitteln, zur enzymatischen Farbstoffbleiche, zur enzymatischen Textilbleiche, als System zur Verhinderung des Farbtransfers bei der Wäsche, zur spezifischen Oxidation organischer Zielmoleküle in der organischen Synthese, zur oxidativen Abwasserbehandlung, zum Abbau chlorierter Kohlenwasserstoffe, zur Spaltung polyzyklischer aromatischer Kohlenwasserstoffe und zur Verflüssigung von Kohle.
- 90 Die folgenden Beispiele dienen der weiteren Erläuterung der Erfindung.

Beispiel 1

Isolation von Manganoxidase – produzierenden Mikroorganismen

1.a. Isolierung Mangan oxidierender Mikroorganismen

Mangan oxidierende Mikroorganismen, besonders Pilze und Bakterien, wurden auf Indikatorplatten nach Krumbein & Altmann (Krumbein & Altmann (1973) Helgoländer wiss. Meeresunters., Vol. 25, p. 347–356) isoliert.

In Gegenwart von Mangan-Ionen der Oxidationsstufen Mn^{3+} – Mn^{7+} bildet Berbelinblau bei pH 4–7 einen intensiv blau gefärbten Farbstoff. Bei einer erhöhten Konzentration an Berbelinblau entsteht in Anwesenheit geeigneter Mn-Ionen das blaue Oxidationsprodukt bis pH 10.

Für das PlattenScreening wurden Nährmedien mit farblosem Berbelinblau (N,N'-Dimethylamino-*pp'*-triphenylmethan-*o*-sulfonsäure) versetzt. Bei Konzentrationen von 10^{-4} – 10^{-5} g Berbelinblau pro 100 ml Nährmedium fand noch keine Hemmung des bakteriellen Wachstums statt.

Zur Isolation von heterotrophen manganoxidierenden Bakterien wurde folgendes Medium verwendet:

3,5 g/l Difco-Bacto-Pepton
0,8 g/l $MnSO_4 \times H_2O$
100 mg/l $FeSO_4 \times 7H_2O$
15 g/l Difco-Bacto-Agar
750 ml Meerwasser
245 ml destilliertes Wasser
10 ml Berbelinblau – Stammlösung (4 g/l)
pH 7,6

Auf solchen Indikatorplatten wurden bakterienhaltige Proben wie Meerwasserproben, Sedimentproben, Bodenproben, Proben aus Erzhalden usw. in geeigneter Verdünnung oder Konzentration so aufgebracht, daß pro Indikatorplatte zwischen 100 und 300 Einzelkolonien gewachsen sind.

Bakterien, die nach 5 bis 10 Tagen Inkubationszeit auf solchen Indikatorplatten blaue Kolonien (d. h. die manganoxidierende Aktivität war zellassoziiert) bildeten oder um die Kolonien blaue Höfe aufwiesen (d. h. Mangan oxidierende Enzyme wurden in den Kulturrührstand sekretieren), wurden weiter analysiert.

1.b. Nachweis von Manganoxidasen in Berbelinblau-oxidierenden Mikroorganismen

Mikroorganismen, die wie in 1a beschrieben isoliert wurden können Manganoxidasen produzieren, die Blaufärbung könnte aber auch durch Manganperoxidasen oder durch Oxidation von Fe^{2+} hervorgerufen worden sein. Der spezifische Nachweis der Manganoxidase – Aktivität wurde, wie von Boogerd & de Vrind (Boogerd & de Vrind (1987) J. Bacteriol.. Vol. 169 (2), p. 489–494) beschrieben, geführt:

Zunächst wurden die zu untersuchenden Mikroorganismen jeweils in 1 l des zur Isolation verwendeten Mediums ohne Agar und Berbelinblau – Zusatz für 10 Tage angezogen. Anschließend wurden die Zellen durch Zentrifugation (15 min. 10000 × g, 4°C) entfernt. Bei Zellen, die auf den in Beispiel 1a beschriebenen Indikatorplatten blaue Kolonien bildeten, wurde das Zellpellet für die im folgenden beschriebene Gelelektrophorese verwendet. Bei Zellen, die auf Indikatorplatten blaue Höfe bildeten, wurde der zellfreie Kulturrührstand durch Ultrafiltration an einer UF-Membran mit einem Retentionsvermögen für Partikel > 10.000 D auf ein Fünftigstel seines Ausgangsvolumens aufkonzentriert. Das Konzentrat oder das Zellpellet wurde mit dem gleichen Volumen eines Puffers (0,125 M Tris/Cl pH 6,8, 20% Glyzerin, 2% SDS, 10% 2-Mercaptoethanol, 0,01% Bromphenolblau) vermischt. Jeweils 50 µl einer solchen Mischung wurden auf einem 10% Polyacrylamidgel elektrophoretisch aufgetrennt. Nach der Elektrophorese wurde das Gel vier mal für 15 min mit deionisiertem Wasser gewaschen. Anschließend wurde das Gel für 2 h in 100 µM $MnCl_2$ in 10 mM Hepes pH 7,5 inkubiert. In Proben, die Manganoxidasen enthielten, bildeten sich bei dieser Prozedur an der Stelle, an der nach der Elektrophorese die Manganoxidasen im Gel lokalisiert waren, ein brauner Niederschlag aus Manganoxid. Die so beobachtete Manganoxid-Bildung wurde jeweils von direkt Mn^{2+} -oxidierenden Manganoxidasen verursacht, weil kein Peroxid vorhanden war und keine anderen Ionen als Mn^{2+} im Ansatz vorlagen.

Beispiel 2

Produktion und Isolation von Manganoxidasen

2.a. Manganoxidase – enthaltende Sporen aus *Bacillus*

Nach der in Beispiel 1 beschriebenen Methode konnten *Bacillus*-Isolate isoliert werden, die in ihren Sporen Manganoxidase eingelagert haben. Für technische Anwendungen wurden solche Manganoxidase enthaltenden Sporen direkt eingesetzt oder es wurden die manganoxidase-enthaltenden Sporenhüllen präpariert und verwendet. Solche Sporen oder Sporenhüllen wurden wie folgt gewonnen:

Anzucht

Für die Gewinnung von manganoxidase-haltigen Sporen wurde ein geeigneter *Bacillus* Stamm aerob bei 25°C in folgendem Medium angezogen:

DE 199 09 546 C 1

2 g/l Pepton (Difco), 0,5 g/l Hefeextrakt (Difco), 10 µg/l Eisen-EDTA, 100 µg/l sterilfiltriertes MnCl₂ × 4H₂O in 50 mM Tris in 80% natürlichem Meerwasser, pH 7,0.

Nach einer Anzuchszeit von 10 Tagen waren > 95% aller Zellen sporuliert.

5

Sporenpräparation

Die Sporen wurden durch Zentrifugation (30 min 10000 × g, 4°C) geerntet, mit deionisiertem Wasser gewaschen und in 10 mM Tris/Cl pH 7,0 suspendiert (0,1 g/ml). Für eine Präparation der Sporenhülle wurde dieses Material wie unten beschrieben weiterverarbeitet. Wurden im erfundungsgemäßen Verfahren die Sporen direkt verwendet, wurden diese wie folgt weiterbehandelt:

Zur Suspension wurden 50 µg/ml Lysozym gegeben, der Ansatz wurde für 30 min bei 37°C inkubiert, anschließend wurden die Sporen mit 1 M NaCl, 0,15 M NaCl, 0,1% SDS und fünfmal mit deionisiertem Wasser gewaschen. So gereinigte Sporen wurden bis zur Verwendung im erfundungsgemäßen Verfahren in deionisiertem Wasser bei 4°C gelagert.

15

Präparation der Sporenhüllen

Die gesamte Prozedur wurde, wenn nicht anders angegeben, bei Raumtemperatur durchgeführt. Mit Ausnahme der 1% SDS-Lösung und des zum Waschen verwendeten deionisierten Wassers enthielten alle Lösungen 10 mM EDTA, pH 7,5 und PMSF (0,3 Gewichtsprozent). Die gereinigten Sporen wurden wie oben beschrieben in 10 mM Tris pH 7,0 suspendiert (0,1 g/ml) und mit einem gleichen Volumen Glasperlen (Durchmesser 10–50 µm) versetzt. Anschließend wurde die Suspension für 15 min in 30 sec-Intervallen bei 0°C mit einem Ultraschall-Zelldisruptor (Firma Sonifier) bei maximaler Amplitude aufgeschlossen. Nach der Behandlung wurde die Suspension für 5 min auf Eis inkubiert; der Überstand wurde anschließend von den sich dabei absetzenden Glasperlen abgenommen. Die Glasperlen wurden anschließend zweimal mit einem ihrem Volumen entsprechenden Volumen von 10 mM Tris pH 7,0 gewaschen. Der erste Überstand und die Überstände aus der Waschprozedur wurden vereinigt und für 15 min bei 15.000 g zentrifugiert. Der Überstand wurde anschließend abgenommen, der Niederschlag wird in 10 mM Tris pH 7,5 suspendiert und für 30 min bei 37°C mit Lysozym (100 µg/ml) behandelt. Der Ansatz wurde erneut für 15 min bei 15.000 g zentrifugiert. Der die Sporenhüllen enthaltende Niederschlag wurde gewaschen mit: 1 M NaCl, 0,14 M NaCl, 1% SDS und 5 mal mit deionisiertem Wasser.

30

2.b. Manganoxidase aus Leptothrix discophora

Nach der in Beispiel 1 beschriebenen Methode können scheidenzellbildende Organismen wie Leptothrix discophora-Isolate, die eine Manganoxidase produzieren, erhalten werden. Solche Isolate können auch aus kommerziellen Stammesammlungen erworben werden (Leptothrix discophora ATCC 51168, Leptothrix discophora ATCC 51169.). Besonders geeignet zur Produktion von Manganoxidasen sind Derivate von Leptothrix discophora, die die Fähigkeit zur Bildung von Scheiden verloren haben. Solche Derivate entstehen spontan, wenn scheidenzellbildende Stämme kontinuierlich und für längere Zeit unter Laborbedingungen angezogen werden (Adams & Ghiorse (1986) Arch. Microbiol., Vol. 145, p. 126–135). Solche nicht mehr scheidenzellbildende Derivate sekretieren Manganoxidasen in das Kulturmedium.

Das folgende Beispiel beschreibt die Produktion und Gewinnung von Manganoxidasen in den und aus dem Kulturerüberstand von nicht mehr scheidenzellbildenden Derivaten von Leptothrix discophora, hinterlegt gemäß Budapest-Vertrag bei der DSMZ Deutschen Sammlung von Mikroorganismen und Zellkulturen GmbH, D-38124 Braunschweig unter der Nummer DSMZ 12667:

Anzucht

45

Leptothrix discophora wurde zur Gewinnung von Manganoxidase in einem Medium angezogen, das folgende Bestandteile enthielt:

0,25 g/l Difco-Pepton
50 0,25 g/l Difco-Hefeextrakt
0,25 g/l Glukose
0,6 g/l MgSO₄ × 7H₂O
0,07 g/l CaCl₂ × 2H₂O
0,015 g/l MgSO₄ × H₂O

55

pro Liter deionisiertem Wasser.

Vor dem Autoklavieren des Mediums wurde der pH-Wert mit 1 M NaOH auf pH 7,6 eingestellt.

Zur Gewinnung von Manganoxidase wurden 45 l des beschriebenen Mediums mit zwei Litern einer Leptothrix discophora- Vorkultur im selben Medium beimpft. Die Anzucht erfolgte unter Begasung mit Luft (0,2 Volumen Luft pro Volumen Medium und Minute) bei 26°C für 40 Stunden.

Enzympräparation aus dem Kulturerüberstand

Nach 40 Stunden wurde die Anzucht beendet. Die Zellen von Leptothrix discophora wurden durch Zentrifugation vom 65 Kulturerüberstand abgetrennt. Der zellfreie, Manganoxidase enthaltende Kulturerüberstand wurde mittels Ultrafiltration an einer UF-Membran mit einem Retentionsvermögen für Partikel > 10.000 D auf 0,5 l aufkonzentriert. Der aufkonzentrierte Kulturerüberstand wurde für die unten geschilderten Beispiele als Manganoxidase-Quelle verwendet.

DE 199 09 546 C 1

Beispiel 3

Quantitative Bestimmung der Aktivität von Manganoxidases mittels N,N,N',N'-Tetramethyl-p-Phenyldiamin (TMPD)

Mn³⁺- Ionen sind in der Lage, die farblose Verbindung TMPD zu oxidieren. Das Oxidationsprodukt 'Wuster Blau' weist eine intensive blaue Farbe auf, die Zunahme dieser Farbe kann photometrisch bei einer Wellenlänge von 610 nm verfolgt werden.

Durchführung

Vor jeder Messung wurde eine TMPD- Stammlösung von 2,1 mM TMPD in destilliertem Wasser frisch zubereitet. Die zu bestimmende Enzympräparation wurde in 10 mM HEPES (N-2-hydroxyethylpiperazin-N'-2-ethansulfonsäure pH7,5) so verdünnt, daß bei der im folgenden beschriebenen Aktivitätsmessung nach 10 min Meßdauer eine OD 610 zwischen 0,5 und 1,5 gemessen wurde.

Als Manganquelle diente eine Lösung von 10 mM MnSO₄ in destilliertem Wasser.

Zur Bestimmung der Manganoxidaseaktivität in Enzymproben wurden parallel jeweils 3 ml der Enzymverdünnungen in HEPES (vgl. oben) mit 0,3 ml TMPD- Stammlösung vermischt. Zu je einem der Parallelansätze wurden zum Zeitpunkt 0 min 10 µl der MnSO₄-Stammlösung gegeben. Beide Proben wurden gemischt und für 10 min bei 40°C inkubiert. Nach 10 min wurden die Proben kurz zentrifugiert (15 sec; 5000 rpm), anschließend wurde die OD610 in je 1 ml der MnSO₄-haltigen Überstände bestimmt. Als Referenz diente die Vergleichsprobe ohne MnSO₄. Eine Zunahme der Absorption bei 610 nm um 1,0 entspricht der Bildung von 100 µM 'Wuster Blau'. Eine Einheit (1U) Manganoxidase wurde definiert als die Enzymmenge, die in 1 min zur Bildung von 1 µM 'Muster Blau' aus TMPD führt.

Für die folgende Messung wurden jeweils konzentrierte, manganoxidase-enthaltenden Kulturerstände aus Beispiel 2b und 50 µl der Sporenhüllensuspension aus Beispiel 2a eingesetzt. Folgende Ergebnisse wurden erhalten:

Enzym aus	OD610
Leptothrix	1,03
discophora	
Bacillus	0,85

Beispiel 4

Oxidation des homogen verfügbaren Substrates Veratrylalkohol in Abhängigkeit von verschiedenen Mangan-Konzentrationen und Komplexbildnern

Durchführung

Vom Substrat Veratrylalkohol (3,4-Dimethoxybenzylalkohol (Aldrich)) wurde eine Stammlösung mit 0,25 g/ml in Ethanol hergestellt.

Die Oxidationsreaktion wurde bei 45°C unter leichtem Rühren durchgeführt. Dazu wurden jeweils 22,23 ml einer Lösung mit Komplexbildner (50 mM Formiat, Laktat, Malat oder Oxalat; jeweils pH 7,5) mit MnSO₄ versetzt (0,00, 0,05, 0,50 mM MnSO₄). Dann wurden jeweils 0,268 ml der Veratrylalkohol-Stammlösung zugegeben. Der Ansatz wurde für 10 min bei 45°C äquilibriert, dann wurde die Reaktion durch die Zugabe von 2,5 ml Enzylösung (Manganoxidase aus Leptothrix discophora, 10 U/ml) gestartet. Nach 8 h wurde die Reaktion mittels HPLC-Analyse auf die Bildung von Veratrylaldehyd hin untersucht. Dazu wurden 0,8 ml Testansatz mit 0,4 ml einer H₂SO₄-Lösung (0,5 mol/l) versetzt. 20 µl dieser Probe wurden auf eine LiChospher 60 RP Select B-Trennsäule (Merck 50940) aufgetragen und mit einem H₂O/MeOH-Gemisch (65 : 35) eluiert. Die Flußrate betrug dabei 1 ml/min. Die Produkte im Eluat wurden mittels UV-Detektor bei 275 nm detektiert.

Die folgende Tabelle zeigt in % die Menge an Veratrylalkohol, die unter den beschriebenen Bedingungen von dem erfundungsgemäßen Verfahren in 8 h zu Veratrylaldehyd oxidiert wurde:

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

60

65

Komplexbildner	MnSO ₄ [mM]	Ohne Mn-Oxidase [% V.aldehyd]	Mit Mn-Oxidase aus <i>L. discophora</i> [% V.aldehyd]
50 mM Formiat	0	0,00	0,00
50 mM Formiat	0,05	0,01	7,24
50 mM Formiat	0,5	0,00	12,46
50 mM Laktat	0	0,00	0,00
50 mM Laktat	0,05	0,00	3,32
50 mM Laktat	0,5	0,02	2,79
50 mM Malonat	0	0,00	0,00
50 mM Malonat	0,05	0,03	14,23
50 mM Malonat	0,5	0,02	22,96
50 mM Oxalat	0	0,00	0,00
50 mM Oxalat	0,05	0,06	17,30
50 mM Oxalat	0,5	0,07	21,44

Beispiel 5

Zellstoffbleiche

Mit Sauerstoff delignifizierter Softwood-Kraftzellstoff mit einem Ligningehalt von Kappa 16,5 wurde gewaschen und mit 30 mM Na-Oxalatpuffer (pH 7,5) auf eine Stoffdichte von 5% gebracht. Anschließend wurde MgSO₄ (0,5 mM) zugegeben. Die Suspension wurde für 60 sec mit einem geeigneten Rührer homogenisiert. Anschließend wurden in zwei Parallelansätzen jeweils 5 U Manganoxidase (*Leptothrix*, *Bacillus*) pro g Zellstoff zugegeben. Ein dritter Ansatz ohne Enzymzugabe diente als Kontrolle. Die Ansätze wurden nochmals für 60 sec homogenisiert und in einen temperierbaren, begasbaren Stahlautoklaven eingebracht. Der Autoklav wurde verschlossen, es wird eine Sauerstoffdruck von 3 bar angelegt und der Autoklav wurde für 4 h bei 45°C inkubiert. Anschließend wurde der Reaktionsansatz entleert. Der Zellstoff wurde mit 10 Volumen fließendem 50°C warmen Wasser gewaschen, anschließend wurden aus dem Zellstoff mit einer 70°C warmen wässrigen NaOH-Lösung Ligninbruchstücke alkalisch extrahiert. Zur Extraktion wurden pro kg Zellstoff 20 g NaOH verwendet. Nach der Extraktion wurde der Zellstoff erneut mit 10 Volumen fließendem 50°C warmen Wasser gewaschen. Abschließend wurde der Ligningehalt der Zellstoffproben über den sogenannten Kappa-Wert gemäß der standardisierten Testmethode SCAN-C 1 : 77 des 'Scandinavian Pulp and Paper Board' bestimmt:

Enzym	Kappa-Wert	Delignifizierung in %
Kontrolle ohne Enzym	15,2	7,9
<i>Leptothrix discophora</i>	13,4	18,8
<i>Bacillus Sporenhüllen</i>	10,7	35,1

Im Vergleich zur Kontrollprobe konnte bei Verwendung erfundungsgemäßer Oxidationsverfahren eine zusätzliche Delignifizierung zwischen 10,9 und 27,2% erreicht werden.

Beispiel 6

Unterdrückung von Farbtransfer

Die Versuche zum Nachweis der Unterdrückung von Farbtransfer durch erfundungsgemäße Oxidationssysteme wurden in heizbaren Glasbechern (100 ml Volumen) durchgeführt. Als Kontrolle wurde ein Ansatz verwendet, bei dem 0,25 g eines kommerziellen Waschmittels in 50 ml Wasser gelöst wurden. Die Versuche mit Manganoxidase wurden in 50 ml eines 30 mM Na-Malonatpuffer (pH 7,5) mit 0,5 mM MnSO₄ durchgeführt. Die 50 ml-Ansätze wurden zuerst auf 45°C erhitzt, dann wurde den Pufferansätzen gegebenenfalls jeweils 0,5 U/ml Manganoxidase zugesetzt. Die Textilmuster aus Baumwolle (jeweils 5 g) wurden den Ansätzen zugegeben, dann wurde zu jedem Ansatz 10 ml einer auf 45°C vorgeheizten Lösung von 15 µM Cibacron Marine C-B (Ciba) als Testfarbstoff zugegeben. Nach einer einstündigen Inkubation bei 45°C wurden die Textilmuster aus den Ansätzen entnommen und mit jeweils 11 fließendem 50°C warmen

DE 199 09 546 C 1

Wasser gewaschen.

Anschließend wurden die Textilmuster gewaschen und getrocknet. Die Helligkeit der Ausgangsproben und der behandelten Proben wurde anschließend spektroskopisch bestimmt:

In der Tabelle sind die Helligkeiten der behandelten Baumwollmuster im Vergleich zu einer nicht behandelten Probe dargestellt:

Enzym	Malonatpuffer / $MnCl_2$	Wasser/Waschmittel
kein	73,3 %	89 %
<i>Leptothrix discophora</i>	89,2 %	-
<i>Bacillus</i>	92 %	-

Die in der Tabelle wiedergegebenen Werte zeigen, daß das erfindungsgemäße Oxidationssystem geeignet ist, den Transfer des zugegebenen Farbstoffes auf die Baumwollmuster zu unterbinden. Der Effekt ist in seiner Qualität dem mit kommerziellen Waschmitteln erreichbaren Effekt vergleichbar.

Beispiel 7

Fleckenbleiche (Waschmittelanwendung)

Um die Flecken bleichende Wirkung des erfindungsgemäßen Verfahrens zu zeigen, wurden Waschversuche durchgeführt. Dazu wurden auf weißen Baumwollproben (7,5 cm x 7,5 cm) durch auftröpfen von je 0,3 ml einer wäßrigen Lösung von 100 ppm Evan's Blau (erhältlich bei Wako Pure Chemical Industry Co., Osaka) genormte Verunreinigungen erzeugt. Diese Stoffmuster wurden anschließend in heizbaren Glasbechern (100 ml Volumen) unter Röhren (Magnetrührer) erfindungsgemäß mit Manganoxidase, $MnSO_4$ und geeignetem Komplexbildner in Gegenwart von Sauerstoff behandelt. Als Kontrolle dienten Ansätze, bei denen a) nur Malonatpuffer verwendet wurde, oder b) kein $MnSO_4$ oder c) keine Manganoxidase zugegeben wurde:

Die Versuche wurden in 50 ml eines 30 mM Na-Malonatpuffer (pH 7,5) mit 0,5 mM $MnSO_4$, bzw. ohne $MnSO_4$ durchgeführt. Die 50 ml-Ansätze wurden dabei zuerst auf 45°C erhitzt, dann wurde bei den Ansätzen, die Manganoxidase enthalten sollen, jeweils 1 U/ml Manganoxidase aus *Bacillus* bzw. aus *Leptothrix* zugesetzt. Die verunreinigten Baumwollproben wurden den Ansätzen zugegeben. Nach einer einstündigen Inkubation bei 45°C wurden die Textilmuster aus den Ansätzen entnommen und mit jeweils 1 l fließendem 50°C warmem Wasser gewaschen. Anschließend wurden die Textilmuster getrocknet.

Zur Bestimmung der Farbunterschiede der Proben im Vergleich zu der Kontrollprobe ohne Manganoxidase und $MnSO_4$ wurden die Y, y und x-Werte der luftgetrockneten Baumwollproben mit einem Farbdifferenzmeter (CR-200, Minolta) gemessen. Zur Beurteilung der Bleicheffekte der erfindungsgemäßen Verfahren wurde aus den erhaltenen Werten der Z-Wert ($Z = (1-x-y)Y/y$) ermittelt.

In der Tabelle sind die Weißen der gemessenen Proben im Vergleich zur Weißer der Kontrolle ohne Enzym und ohne $MnSO_4$ dargestellt:

	+ $MnSO_4$	- $MnSO_4$
<i>Bacillus</i>	2,7	-0,3
<i>Leptothrix</i>	1,6	0,1
kein Enzym	0,2	0,0

Aus der Tabelle ist ersichtlich, daß die Weißer von Proben mit Manganoxidases und $MnSO_4$ im Vergleich zu Proben ohne Enzym und ohne $MnSO_4$ um zwischen 1,6 und 2,7 Punkte erhöht war.

Beispiel 8

Organische Synthese

Die im folgenden gezeigten Beispiele demonstrieren, daß ein erfindungsgemäßes Verfahren zur gezielten Synthese organischer Substanzen geeignet ist.

a) Oxidation von Alkoholgruppen zu Aldehyden

22 ml einer 30 mM Malonatlösung pH 7,5 mit 0,5 mM $MnSO_4$ wurden bei 45°C mit 269 mg (1,6 mmol) 3,4-Dimethoxybenzylalkohol in 1 ml Ethanol versetzt. Nach 10 min Inkubation wurde die Manganoxidase (40 U) zugegeben. Nach 24 h Reaktionszeit wurde die Reaktionslösung mit Chloroform extrahiert und NMRspektroskopisch untersucht. Im Falle der Manganoxidase aus *Leptothrix* betrug die Ausbeute 32% 3,4-Dimethoxybenzaldehyd, im Falle der Manganoxidase aus *Bacillus* betrug die Ausbeute 27% 3,4-Dimethoxybenzaldehyd.

DE 199 09 546 C 1

b) Oxidation von Alkoholen zu Ketonen

22 ml einer 30 mM Malonatlösung pH 7,5 mit 0,5 mM MnSO₄ wurden bei 45°C mit 196 mg (1,6 mmol) 1-Phenylethanol versetzt. Nach 10 min Inkubation wurde die Manganoxidase (40 U) zugegeben. Nach 24 h Reaktionszeit wurde die Reaktionslösung mit HPLC untersucht. Im Falle der Manganoxidase aus Leptothrix betrug die Ausbeute 17% Acetophenon, im Falle der Manganoxidase aus Bacillus betrug die Ausbeute 19% Acetophenon.

In beiden Beispielen konnte das erfundungsgemäße Oxidationsverfahren erfolgreich zur Synthese definierter Substanzen verwendet werden. Die verwendeten Substrate sollen hier nur exemplarisch das Oxidationsvermögen des Verfahrens demonstrieren und den Bereich der synthetisierbaren Produkte nicht einschränken.

10

Beispiel 9

Jeansbleiche

15 Quadratisch zugeschnittene Stücke gefärbten Jeansstoffs (9 g/160 cm²) wurden in einem geschlossenen 500 ml Becher in einem Gesamtflüssigkeitsvolumen von 11,5 ml bei 45°C zusammen mit Manganoxidase, 0,2 mM MnSO₄ und 15 mM Komplexbildner (Oxalat) inkubiert. Der pH-Wert der Ansätze betrug 7,0 (15 mM Oxalat). Pro Gramm Stoff wurden 10 U Manganoxidase zugegeben. Nach 4 Stunden Inkubation wurden die Stoffstücke unter fließendem Wasser ausgewaschen, bis das Waschwasser farblos war. Die Stoffstücke wurden in einem Blattrockner getrocknet, anschließend gepreßt und mit einem geeigneten Spektralphotometer optisch bewertet.

Der Grad der Ausbleichung wurde mit einem Spektralphotometer CM 3700d (Minolta) entsprechend den Herstellerangaben bestimmt. Gemessen wurde ohne Glanz und ohne UV. Die Helligkeit der Proben wurde als prozentualer Wert der Totalreflektion im Vergleich zu einem Weissestandard (R 457) ermittelt. L* ist das Maß für die Helligkeit (weiß = 100; schwarz = 0).

25 Die Werte der behandelten Stoffe wurde mit den Werten unbehandelter Referenzstoffe verglichen. Die Veränderung der Helligkeit (ΔL^*) der Proben im Vergleich zu unbehandelten Kontrollen wurde mit der Software PP2000 (Opticon-trol) berechnet.

	ΔL^*
Kontrolle	0
Leptothrix	23,14
Bacillus	28,72

Eine Veränderung des Helligkeitswertes (ΔL^*) von 5 ist bereits mit dem Auge sichtbar, d. h. mit beiden Manganoxidasen konnte eine signifikante Bleichwirkung erreicht werden.

40

Patentansprüche

1. Mehrkomponentensystem zur mediatorabhängigen enzymatischen Oxidation umfassend einen Oxidationskatalysator, ein Oxidationsmittel, und einen Mediator, dadurch gekennzeichnet, daß
 - a) der Oxidationskatalysator ausgewählt ist aus der Gruppe der Manganoxidasen,
 - b) das Oxidationsmittel ausgewählt ist aus der Gruppe Sauerstoff und sauerstoffhaltige Verbindungen,
 - c) der Mediator ausgewählt ist aus der Gruppe der Verbindungen, die Mn-Ionen enthalten.
2. Mehrkomponentensystem gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß es zusätzlich einen Komplexbildner umfaßt, ausgewählt aus der Gruppe der Komplexbildner, die Mn-Ionen komplexieren können.
3. Mehrkomponentensystem gemäß Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß als Mediator Mn²⁺ oder Mn³⁺ Ionen dienen.
4. Mehrkomponentensystem gemäß Anspruch 2 oder 3, dadurch gekennzeichnet, daß der Komplexbildner keinen Stickstoff enthält, leicht bioabbaubar und toxikologisch unbedenklich ist.
5. Mehrkomponentensystem gemäß einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß der Sauerstoff entweder direkt gasförmig oder in Form von flüssigem Sauerstoff oder als sauerstoffhaltiges Gasgemisch vorhanden ist.
6. Verfahren zur Oxidation eines Substrats dadurch gekennzeichnet, daß eine Manganoxidase in Anwesenheit von Sauerstoff und ggf. einem Komplexbildner für Mn-Ionen durch direkte Mn²⁺ Oxidation Mn³⁺ bildet und daß das Mn³⁺-Ion das Substrat oxidiert, dabei selbst zu Mn²⁺ reduziert wird und wiederum zur direkten Oxidation durch die Manganoxidase zur Verfügung steht.
7. Verfahren gemäß Anspruch 6 dadurch gekennzeichnet, daß das Substrat in Form einer wässrigen Lösung, Mischung oder Suspension eingesetzt wird.
8. Verfahren gemäß Anspruch 6 oder 7 dadurch gekennzeichnet, daß Manganionen in Konzentrationen zwischen 0,005 mM bis 50 mM verwendet werden.
9. Verfahren gemäß Anspruch 6, 7 oder 8 dadurch gekennzeichnet, daß Sauerstoff mit einem Partialdruck von 0,05–5 bar eingesetzt wird.
10. Verfahren gemäß einem der Ansprüche 6 bis 9, dadurch gekennzeichnet, daß die Komplexbildner in Konzentrationen zwischen 1 mM bis 500 mM verwendet werden.